中和と塩

ポイント　中和反応でできる物質

＿＿＿にあてはまる語句を確認しましょう。

うすい塩酸とうすい水酸化ナトリウム水溶液の混合液の水を蒸発させると，あとに白い物質が残る。

この物質は＿**塩化ナトリウム**＿である。※BTB溶液が緑色になっているものとする。
└ 図1

中和によって酸の陰イオンとアルカリの陽イオンが結びついてできた物質を＿**塩**＿という。

中和では＿**水**＿と＿**塩**＿ができる。
└ 図1

図1 うすい塩酸とうすい水酸化ナトリウム水溶液を混ぜたときにできる物質

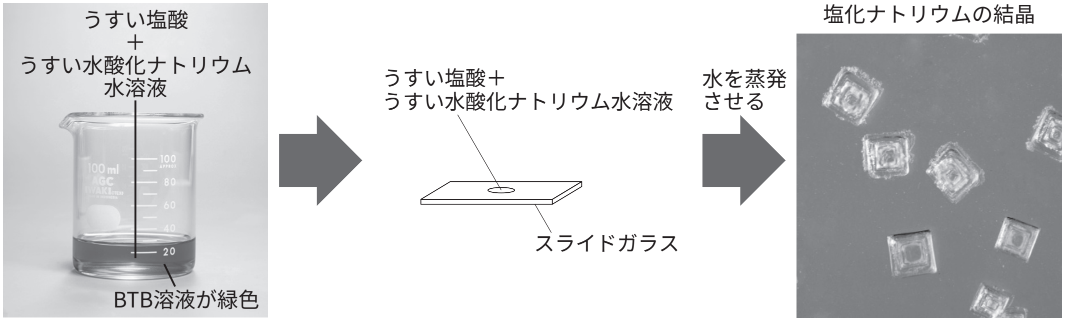
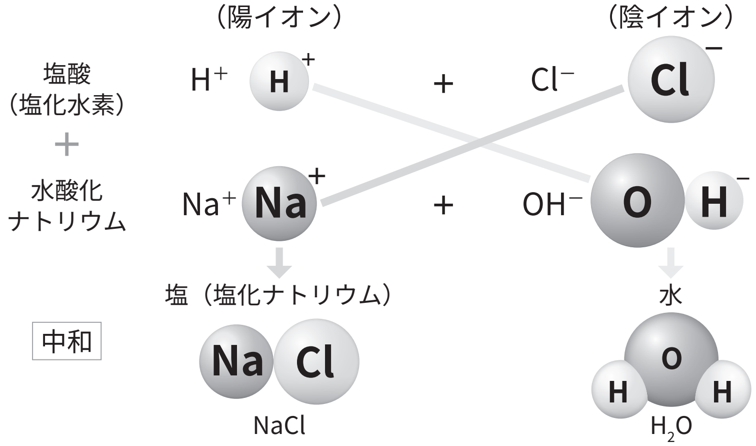


図2 中和と塩

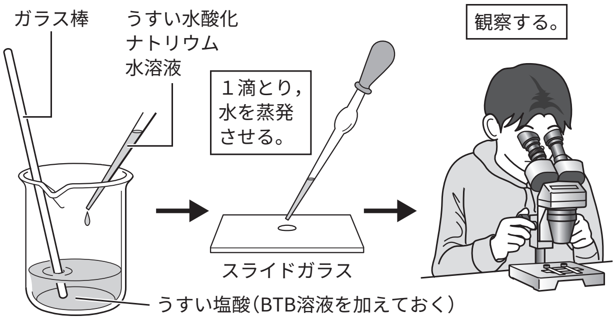


確認テスト

次の問いに答えなさい。

(1) 図1のように，うすい塩酸とうすい水酸化ナトリウム水溶液を反応させ，完全に中和させた液体を少量とりわけて乾燥させると，白い固体の結晶が出てきた。この物質は何か。

図1



塩化ナトリウム（食塩）

(2) 次のア，イにあてはまる言葉を「陽」か「陰」で答えよ。
図1のような実験を行ったとき，結晶ができたのは，酸の水溶液の（　ア　）イオンとアルカリの水溶液の（　イ　）イオンが結びついたためである。

ア：陰
イ：陽

(3) 中和が起こるとき，酸の水溶液中の陰イオンと，アルカリの水溶液中の陽イオンからできる物質を何というか。

塩

(4) 中和が起こるとき，発生する物質は塩ともう1つは何か。

水

(5) うすい塩酸に，うすい水酸化ナトリウム水溶液を加えたときにできる塩は，水にとけやすいか，とけにくいか。

とけやすい